

DEUTSCHES PATENTAMT Aktenzeichen: Anmeldetag:

Benördeneige

Offenlegungstag:

P 29 48 095.3 29. 11. 79 19. 6.81

C 07 C 103/46 C 07 C 121/66 C 07 C 149/20 C 07 C 149/23 A 01 N 37/18 C 07 D 277/62 A 01 N 43/40 A 01 N 43/54 A 01 N 43/52 A 01 N 43/74

7 Anmelder:

Hoechst AG, 6230 Frankfurt, DE

@ Erfinder:

Bauer, Klaus, Dr., 6054 Rodgau, DE; Bieringer, Hermann, Dr., 6239 Eppstein, DE; Frisch, Dipl.-Chem. Dr., Gerhard, 6293 Wehrheim, DE; Gorbach, Dipl.-Chem. Dr., Siegbert, 6239 Eppstein, DE; Hartz, Peter, Dr., 6239 Fischbach, DE; Hörlein, Dipl.-Chem. Dr., Gerhard, 6000 Frankfurt, DE; Knorr, Dipl.-Chem. Dr., Harald, 8906 Gersthofen, DE

A Phenoxialkan- und Phenoxialkencarbonsäuren und deren Derivate, ihre Herstellung und Verwendung

Patentansprüche

1. Verbindungen der allgemeinen Formel (I)

in welcher

A für einen Rest der Formeln

10

5

15

steht und hierin

R die Bedeutung eines Halogen-, Trifluormethyl-, Cyano-, Nitro-, Halogenmethoxi- oder Methylrestes hat und

20

- n für eine ganze Zehl von O bis 3 steht und
- D die Bedeutung von =CH- bzw. von =N- hat und

25

30

- Y für -0-, -S- oder -NCH₃ steht,
- X die Bedeutung von -0-, -0CH₂-, -CH₂- hat und
- R² für Wasserstoff, einen Halogenrest, einen Trifluormethylrest oder einen Methylrest steht,
 - R¹ die Bedeutung einer Methyl- oder Methoximethylgruppe hat und

- B für eine direkte Bindung steht, aber auch $-CH_2CH_2-$ oder -CH=CH- sein kann und
- R³ die Bedeutung von Wasserstoff bzw. einer 1,3-Propylengruppe hat, welche mit E verknüpft ist, wobei in diesem Falle E für =CH-steht, bei R³ = Wasserstoff jedoch
- E eine Alkylenkette mit 1 bis 3 C-Atomen, die gegebenen
 falls durch einen Phenyl-, Benzyl-, Methylthio-,

 Aminocarbonyl- oder Guanidylrest und/oder ein- oder

 zweifach durch eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen

 substituiert sein kann, bedeutet und
- 15 G für eine CN-Gruppe oder eine -COOR 4-Gruppe, in der
 - R⁴ die Bedeutung von Wasserstoff oder einer Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen hat, steht mit der Maßgabe, daß, falls
- A sinen Rest darstellt und
- 25 X für -O- oder -CH₂- steht und
 - R¹ Methyl und

5

- B die direkte Bindung bedeuten sowie
- R^3 für Wasserstoff steht, die Gruppierung
 - E G nicht die Bedeutung einer Gruppe der Formel
- CH₃
 -CH₂CH₂CN , -CHCOOR⁴ , -CH₂COOR⁴ oder

 C₂H₅
 -CHCOOR⁴ , wobei R⁴ die Bedeutung von Alkyl mit 1 bis

130025/0032

 Verfahren zum Herstellen der Verbindungen nach Anspruch 1 durch Umsetzen von Säurechloriden der Formel (II)

mit Aminoverbindungen der Formel HN-E-G

dadurch gekennzeichnet, daß

5

10

25

30

zur Herstellung solcher Verbindungen, in denen G =
-COOH ist, ein Säurechlorid der Formel (II), in der A, X,
R², R¹ und B die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben,
mit einer Aminosäure der Formel HN-E-COOH, in der R³ und E

die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, im Molverhältnis

1: 1 bis 1: 1,2 im Zweiphasensystem Wasser/organisches
Lösungsmittel und in Gegenwart von Alkali bei 0 bis 20 °C,

zur Herstellung solch er Verbindungen, in denen G = -CN ist, ein Säurechlorid der Formel (II), in der A, X, R², R¹ und B die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, mit einem Aminosäurenitril der Formel HN-E-CN, wobei R³

Wasserstoff und E die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, im Molverhältnis 1: 1 bis 1,1: 1 bei Anwesenheit eines inerten Lösungsmittels in Gegenwart der doppelt bis dreifach äquimolaren Menge einer tertiären Base bei 20 bis 100 °C, und

130025/0032

zur Herstellung solcher Verbindungen, in denen G = $-\text{COOR}^4$ mit R 4 = C $_4$ - bis C $_4$ -Alkyl ist, mit der Maßgabe, deß, falls der Rest A

5

15



10 bedeutet und X für -O- bzw. -CH₂- steht und R¹ Methyl, B die direkte Bindung und R³ Wasserstoff bedeuten, die Gruppierung E-G nicht für einen Rest der Formel

-CHCOOR⁴, -CHCOOR⁴ oder -CH₂COOR⁴ $C_2H_5 \qquad CH_3$ mit R⁴ = C₁-bis C_A-Alkyl stehen soll,

ein Säurechlorid der Formel (II) mit Aminosäureestern der 20 Formel HN-E-G, in der R³, E und G die oben angegebene 3

Bedeutung mit der für E-G einschränkenden Maßgabe haben kann, im Molverhältnis 1 : 2 (oder 1 : 1 + säurebindendes Mittel), in einem inerten organischen Lösungsmittel bei 0 bis 40 °C umgesetzt wird.

Herbizide und fungizide Mittel, gekennzeichnet durch einen
 Gehalt an Verbindungen der Formel (I).

- 4. Verwendung der Verbindungen der formel (I) zur Bekämpfung von Ungräsern.
- 5. Verwendung der Verbindungen der Formel (I) zur Bekämpfung von Schadpilzen.

Phenoxialkan- und Phenoxialkencarbonsäuren und deren Derivate, ihre Herstellung und Verwendung

Aminosäurekonjugate von Phenoxicarbonsäuren der Formel

20

25

in der A für Wesserstoff und/oder einen Halogenrest und R¹ für Wasserstoff oder gegebenenfalls einen Methylrest steht und E die Bedeutung einer Methylengruppe hat, welche durch einen Methyl-, Hydroximethyl-, Isopropyl-, Mercaptomethyl-, Phenyl-, 4-Hydroxiphenyl-, Hydroxiethyl- bzw. Carboxiethylrest substituiert sein kann, sind in der Literatur als Mittel mit herbiziden Eigenschaften beschrieben worden [Feung, Hamilton und Mumma, J. Agric. Food Chem., Vol. 25, No. 4 (1977), S. 898].

Es zeigte sich, daß Verbindungen, in denen A durch einen Rest der Formeln

$$R_{(n)}$$
 X^{-} oder $R_{(n)}$ X^{-} X^{-} X^{-} X^{-}

in denen X für -O- oder -CH₂- oder -OCH₂- steht und R¹ eine CH₃- Gruppe ist, eine breiteherbizide Wirkung aufweisen und gute Verträglichkeiten gegenüber Nutzpflanzen zeigen. Sie sind des weiteren auch als Fungizide verwendbar.

Gegenstand der Erfindung sind daher Verbindungen der allgemeinen Formel (I),

5

10 in welcher A für einen Rest der Formeln

15

30

oder

oder

steht und hierin

- 20 R die Bedeutung eines Halogen-, Trifluormethyl-, Cyano-, Nitro-, Halogenmethoxi- oder Methylrestes hat und
 - n für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht und
- 25 D die Bedeutung von =CH- bzw. von =N- hat und
 - Y für -0-, -S- oder -NCH3 steht,
 - X die Bedeutung von -0-, -0CH $_2$ -, -CH $_2$ hat und
 - für Wasserstoff, einen Halogenrest, einen Trifluormethylrest oder einen Methylrest steht,
- R¹ die Bedeutung einer Methyl- oder Methoximethylgruppe hat und

- B für eine direkte Bindung steht, aber auch -CH2CH2oder -CH=CH- sein kann und
- die Bedeutung von Wasserstoff bzw. einer 1,3-Propylengruppe hat, welche mit E verknüpft ist, wobei in diesem
 falle E für =CH- steht, bei R³ = Wasserstoff
- jedoch eine Alkylenkette mit 1 bis 3 C-Atomen, die gegebenenfalls durch einen Phenyl-, Benzyl-, Methylthio-,
 Aminocarbonyl- oder Guanidylrest und/oder ein- oder zweifach durch eine Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen substituiert sein kann, bedeutet und
 - G für eine -CN-Gruppe oder eine -COOR 4-Gruppe, in der
- die Bedeutung von Wasserstoff oder einer Alkylgruppe mit 1 bis 4 C-Atomen hat, steht, mit der Maßgabe, daß, falls
- mit der Maßgabe, daß, Talls
 A sinen Rest darstellt und
 20
 - X für -0- oder -CH2- steht und
- 25 R¹ Methyl und
 - B die direkte Bindung bedeuten sowie
 - R³ für Wasserstoff steht, die Gruppierung
- E-G nicht die Bedeutung einer Gruppe der Formel

 CH3

 -CH2CH2CN, -CHCOOR4, -CH2COOR4, oder -CHCOOR4 hat,
 - R4 für Alkyl mit 1 bis 4 C-Atomen steht.

Von den neuen Verbindungen der Formel (I) sind solche Verbindungen der allgemeinen Formel (III)

worin

10

A' für einen Rest

15
$$R' - \bigcirc O - \text{ oder } \bigvee_{Y} O - \text{ oder }$$

worin

35

25 R° die Bedeutung eines Trifluormethyl-, Brom- oder Chlorrestes,

R* die Bedeutung eines Chlor- oder Nitrorestes hat, wobei der Chlorrest besonders bevorzugt ist,

30 n für 0 oder 1 und

Hal für einen Chlor- oder Bromrest steht und

Y die Bedeutung von -0- oder -5- hat und

R³ Wasserstoff bedeutet sowie

E-G für Reste der Formeln

15 R4 für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht, bevorzugt.

Die beanspruchten Verbindungen der allgemeinen Formel (I) besitzen ein Asymmetriezentrum am C-Atom der Alkan-(en)-carbonsäure
und liegen üblicherweise als Racemate vor. Es ist möglich, diese
20 nach üblichen Methoden, z. B. durch Kristallisation zu trennen
bzw. die optischen Antipoden durch gezielte Synthesen unter Einsatz von optisch-aktivem Ausgangsmaterial herzustellen (DE-OS
27 58 002). Daneben können die Verbindungen ein weiteres Asymmetriezentrum im Aminosäureteil aufweisen. Durch Einsatz von optisch
aktiven Ausgangsmaterialien erhält man auch hier optisch aktive
Endprodukte.

Die Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel (I) mit G = -COOH erfolgt in der Weise, daß man Säurechloride der 30 Formel (II)

35

in der A, x, R^{1} , R^{2} und B die oben angegebene Bedeutung haben, mit Aminosäuren der Formel

5

35

in der R³ und E die bereits angegebene Bedeutung haben, umsetzt.

Man verwendet hierbei pro Mol Säurechlorid 1 bis 1,2 Mol Aminosäure und arbeitet im Zweiphasensystem Wasser/organisches Lö
10 sungsmittel und in Gegenwart von Alkali bei 0 bis 20 °C. Das erhaltene Reaktionsgemisch wird sodann mit einer Mineralsäure bis
zur Kongoreaktion angesäuert und in bekannter Weise aufgearbeitet.

Will man solche Verbindungen der Formel (I), in denen G=-CN 15 ist, herstellen, so werden die Säurechloride der Formel (II) mit obiger Bedeutung mit Chlorhydraten von Aminosäurenitrilen $HN-E-CN]Cl^-$, in denen R^3 Wasserstoff ist und E

die oben angegebene Bedeutung hat, zur Umsetzung gebracht, wobei äquimolare Mengen bzw. Verbindung (II) mit bis zu 10 % Überschuß in einem inerten Solvens und in Gegenwart der doppelt bis dreifach äquimolaren Menge einer tertiären Base eingesetzt werden und man bei Temperaturen von 20 bis 100, vorzugsweise 40 bis 70 % arbeitet.

Zur Herstellung solcher Verbindungen mit der Formel (I), bei denen G = COOR⁴ ist und R⁴ hierin die Bedeutung einer Alkyl-gruppe mit 1 bis 4 C-Atomen hat, und A, X, R¹, B, R³ und E die oben angegebene Bedeutung haben, mit der Maßgabe, daß, falls der Rest A

bedeutet und X für -O- bzw. für -CH2- steht und R¹ Methyl,

B die direkte Bindung und R^3 Wasserstoff bedeuten, die Gruppierung E-G nicht für einen Rest der Formel

-CHCOOR
4
 , -CHCOOR 4 oder -CH2COOR 4 5 $c_2^{\rm H}_5$ $c_3^{\rm H}_3$

mit R⁴ für C₁-bis C₄-Alkyl stehen soll, setzt man Säurechloride der Formel (II) mit Aminosäursestern der Formel

20

in der R³, E und G die oben angegebene Bedeutung mit der für E-G einschränkenden Maßgabe haben kann, um. Man arbeitet in
15 einem inerten Lösungsmittel bei Temperaturen von O bis 40, bevorzugt O bis 20 ℃ und verwendet im allgemeinen äquimolare Mengen
Säurechlorid und Aminosäureester in Anwesenheit eines säurebindenden Mittels. Letzteres ist überflüssig, wenn man pro Mol
Säurechlorid 2 Mol Aminosäureester einsetzt.

Unter wäßrigem Alkali versteht man Lösungen von NaOH oder KOH in Wasser, wobei 0,1 bis 2-normale Lösungen, bevorzugt 1-n-Lösungen, zum Einsatz kommen.

25 Mineralsäuren sind bevorzugt HCl oder H₂SO₄, die mit Wasser verdünnt im Verhältnis 1:2 bis 1:1, bevorzugt 1:1, angewandt werden.

Unter inerten Lösungsmitteln werden z. B. Toluol, Xylol, Diethylether, Tetrahydrofuran oder Dioxan, aber auch halogenierte Koh30 lenwasserstoffe wie CH₂Cl₂, CHCl₃, CCl₄ verstanden. Bevorzugt wird Toluol verwendet.

Geeignete tertiäre Basen sind beispielsweise Triethylamin und Pyridin. Unter säurebindenden Mitteln werden ebenfalls tertiäre organische Basen, aber auch anorganische Gasen wie NaOH, KOH usw. verstanden. Die Herstellung der Ausgangssäurechloride der Formel (II) erfolgt aus den jeweiligen substituierten Phenoxipropionsäuren (DE-OSS 22 23 894, 24 33 067, 26 01 548, 26 40 730, 24 17 487, 25 46 251) beispielsweise durch Umsetzen mit Thionylchlorid in an sich bekannter Weise, z. B. nach der Vorschrift im "Organikum", VEB-Verlag der Wissenschaften.

Typische Säuren sind z. B. 2-[4'-(2",4"-Dichlorbenzyl)-phenoxi]propionsäure, 2-[4'-(3",5"-Dichlorpyridyl-2"-oxi)-phenoxi]-10 propionsäure, 2-[4'-(6"-Chlorbenzthiazolyl-2"-oxi)-phenoxi]propionsäure, 2-[4"-(6"-Brombenzthiazolyl-2"-oxi)-phenoxi]propioneäure, 2-[4'-(5"-Chlorpyrimidyl-2"-oxi)-phenoxi]-propionsäure, 2-[4'-(6"-Chlorbenzoxezolyl-2"-oxi)-phenoxi]-propionsäure, 2-[4'-(6"-Chlorbenzoxezoly1-2"-methylen)-phenoxi]-propionsäure, 15 2-[4'-(6"-Chlorbenzthiazolyl-2"-methylen)-phenoxi]-propionsäure, 2-[4'-(2'',4''-Dighlorphenoxi)-phenoxi]-propionsäure, 4-[4'-(2'',4''-Dichlorphenoxi)-phenoxi]-valeriansäure, 2-[4'-(4"-Chlorphenoxi)phenoxi]-propionsäure, 2-[4'-(4"-Chlorphenoximethylen)-phenoxi]propionsäure, 4-[4'-(4"-Trifluormethylphenoxi)-phenoxi]-penten-20 2-carbonsaure, 2-[4'-(4"-Trifluormethylphenoxi)-phenoxi]-propionsäure, 2-[4'-(5"-Chlorbenzoxazolyl-2"-oxi)-phenoxi]-propionsäure, 4-[4'-(6"-Chlorbenzoxazolyl-2"-oxi)-phenoxi]-valeriansäure, 4-[4'-(4"-Trifluormethylphenoxi)-phenoxi]-valeriansäure, 2-[4'-(2"-Chlor-4"-bromphenoxi)-phenoxi]-propionsäure.

Typische Aminosäuren sind z. B.:

25

Glycin, L-Alanim, DL-Alanin, DL-Phenylglycin, L-Isoleucin, DL-Isoleucin, DL-Valin, L-Methionin, DL-Leucin, 4-Aminobuttersäure,
30 3-Aminobuttersäure, DL-Aspargin, 2-Aminopropionsäure, Guanidin,
L-Prolin usw.

Ester und Aminosaurenitrile (mit G = COOR und CN) sind in Form der Hydrochloride, aus denen sie durch Neutralisation erhalten werden [E. Fischer, Ber. Otsch. Chem. Ges. 34, 433 (1901)], zum Teil im Handel erhältlich.

Typische Aminosäureester und -nitrile sind z. 8.:

DL-Aminophenylacetonitril, DL-Aminoacetenitril, Glycinmethylester, Glycinethylester, 3-Aminobuttersäureethylester, 2-Aminophenylaster, 2-Aminophenylaster, 2-Aminophenylaster, 4-Aminobuttersäureethylester, L-Leucinmethylaster u.e.

Bei der Synthese der neuen Verbindungen wird, wenn man mit einer Aminosäure umsetzt, z. B. in der Weige vorgegangen, daß 10 man die Aminosäure in Alkali löst, diese Läsung auf ca. 5 % abkühlt und dann langsam unter Rühren eine Lösung des Säurechloride in einem Inertlösungsmittel, wie z. B. Toluol, zutropft. Man rührt etwa zwei Stunden bei Raumtemperatur, extrahiert dann mit Ether oder Toluol und eäuert die abgetrennte, wäßrige Phase mit Salzsäure bis zur Kongoreaktion an. Durch Extraktion erhält man nach dem Abdampfen des Lösungsmittele die gewünschten Verbindungen als Üle oder Feststöffe.

Sollen Aminosäureesternitrile umgesetzt werden, so geht man
von den Hydrochloriden aus, setzt aus diesen die Aminoverbindungen frei und läßt mit einer Lösung des Säurechlorids in
Toluol resgieren, wobei die freiwerdende HCI entweder durch
einen Überschuß der Aminoverbindung oder lettels einer tertiären
Base neutralisiert wird. Man rührt denn zwei Stunden nach, extrahiert die Hydrochloride mit Wasser und dampft die Toluolphase
nach dem Trocknen im Vakuum ab. Es verbleiben auch hier Feststoffe oder Öle.

Mit den erfindungsgemäßen Substanzen läßt sich ein breites Spektrum wirtschaftlich wichtiger annueller und ausdauernder Ungräser sowohl im Vor- als auch im Nachauflaufverfahren bekämpfen.
Dem als Vergleichsmittel herangezogenen strukturverwandten
Phenoxipropionyl-DL-alanin sind sie weit überlegen, insbesondere
bei der Bekämpfung perennierender Ungräser wie Quecke und Bermudagras im Vorauflauf und bei der Nachauflaufwirkung auf annuelle
Schadgräser. Da die neuen Verbindungen für viele monokotyle
und dikotyle Kulturpflanzen in den herbizid wirksamen Dosierungen

völlig unschädlich sind, können sie somit auch zur Bekämpfung grasartiger Unkräuter in diesen Kulturen eingesetzt werden.

Die Verbindungen sind des weiteren als Fungizide brauchbar. So zeinen sie gegen phytopathogene Pilze eine gute Wirkung, insbesondere gegen Botrytis cinerea, Piricularia oryzae und Pythium ultimum. Auch im technischen Biozid-Bereich wird eine gute fungizide, bakterizide und algizide Wirkung, insbesondere gegen Holz-zerstörende Basidiomyceten und Bacillus subtilis, erreicht.

10

Folgende Beispiele dienen der weiteren Erläuterung der Erfindung. Die Beispiele 1 bis 3 sind gleichzeitig Muster für drei Verfahrensmethoden (Methode A, Methode B und Methode C), auf welche in der die Beispiele 4 bis 46 enthaltenen Tabelle 2 verwiesen wird. Die biologischen Beispiele zeigen die Verwendbarkeit der neuen Verbindungen als Herbizide und Fungizide.

Beispiel 1 (Arbeitsweise nach Methode A)

20 2-[4'-(2",4"-Dichlorphenoxi)-phenoxi]-propionyl-DL-alanin

8,9 g (0,1 Mol) DL-Alanin und 300 ml 1-n-NaOH (0,3 Mol) werden bei stwa 5 % vorgelegt und unter Eiskühlung mit einer Lösung von 36,1 g (0,1 Mol) 2-[4'-(2",4"-Dichlorphenoxi)-phenoxi]-propionyl-chlorid in 30 ml Toluol langsam versetzt, wobei die Temperatur 15 % nicht überschreiten soll. Man rührt zwei Stunden bei Raumtemperatur weiter, extrahiert dann mit Ether und säuert die wäßrige Phase mit HCl (1:1) bis zur Kongoreaktion an. Dann wird die saure Lösung mit Ether mehrfach extrahiert. Die vereinigten 30 Etherextrakte trocknet man mit Na₂SO₄ und entfernt das Lösungsmittel im Vakuum. Es verbleiben 30,4 g Produkt vom Schm. 55 %.

Beispiel 2 (Arbeitsweise nach Methode B)

5

2-[4'-(3",5"-Dichlorpyridyl-2"-oxi)-phenoxi]-propionyl-βalaninethylester

23 g (0,2 Mol) 6-Alaninethylester (hergestellt aus 6-Alaninethylesterchlorhydrat) in 100 ml Toluol werden bei etwa 5 % mit einer Lösung von 0,1 Mol 2-[4'-(3",5"-Dichlorpyridyl-2")-phenoxi]- propionylchlorid in 30 ml Toluol so versetzt, daß die Temperatur 15 % nicht überschreitet. Man rührt einige Zeit bei Raumtemperatur nach und trennt dann entweder durch Absaugen vom ausgefallenen Alaninesterchlorhydrat ab und rotiert die Mutterlauge im Vakuum ein, oder aber, man schüttelt mit Wasser aus, trennt die organische Phase ab, trocknet mit Na₂SO₄ und rotiert die organische Phase im Vakuum ab. Es hinterbleiben je 32,4 g Feststoff vom Schmp. 87 %.

Beispiel 3 (Arbeitsweise nach Methode C)

20 2-[4'-(2"-Chlor-4"-bromphenoxi)-phenoxi]-propionylaminoacetonitril

0,1 Mol 2-[4'-(2"-Chlor-4"-bromphenoxi)-phenoxi]-propionsäurechlorid in 30 ml Toluol werden zu 10,2 g (0,11 Mol) Aminoacetonitrilhydrochlorid in 70 ml Toluol gegeben. Dann fügt man 20,4 g

25 (0,2 Mol) Triethylamin zu, hält 2 1/2 Stunden bei 50 °C, kühlt
auf 20 °C, filtriert vom Ungelösten ab und verdampft das Lösungsmittel im Vakuum. Der verbliebene Rückstand wird aus CCl₄ umkristallisiert. Ausbeute 7,9 g der gewünschten Verbindung.
Schmp. 116 °C.

Beispiele 4 bis 46

30

Es wurde nach den in den Beispielen 1 bis 3 angegebenen Methoden mit den dortigen Molmengen unter Einsatz der in der nachstehenden 35 Tabelle 1 aufgeführten Ausgangsmaterielien gearbeitet. In der Tabelle 2 ist die Struktur der Verfahrensprodukte und der Schmelzpunkt derselben, die Ausbeute sowie die angewandte Methode dargelegt.

Tabelle 1

5			
	Bsp. Nr.	2-[]-Propionylchlorid	Aminosäurekomponente
	4	[4'-(2",4"-Dichlorbenzyl)- phenoxi]-	DL-Aminophenylaceto- nitril
10	5	[4'-(3",5"-Dichlorpyridiyl-2"- oxy)-phenoxi]-	Glycinethylester
	6	[4'-(6"-Chlorbenzthiazolyl-2"- oxi)-phenoxi]-	dto.
	7	dto.	3-Aminobuttersäure . ethylester
15	8	[4'-(2",4"-Dichlorphenoxi)- phenoxi]-	2-Alanin
	9	dto.	Glycin
	10	dto.	L-Isoleucin
	11	dto.	DL-Valin
	12	dto.	DL-Leucin
20	13	dto.	DL-Phenylglycin
	14	[4'-(2",4"-Dichlorbenzyl)- phenoxi]-	L-Alanin
	15	dto.	4-Aminobuttersäure
	16	dto.	Glycin
25	17	dto.	DL-Leucin
	18	dto.	DL-Phenylglycin
	19	[4'-(4"-Chlorphenoxi)-phenoxi]-	L-Alanin
	20	dto.	2-Alanin
	21	dto.	Glycin
30	22	dto.	L-Isoleucin
	23	dto.	L-Methionin
	24	dto.	DL-Leucin
	25	dto.	DL-Phenylglycin
35	26	[4'-(2"-Chlor-4"-bromphenoxi)- phenoxi]-	DL-Alanin
	27	dto.	3-Aminobuttersäure
	28	dto.	Glycin
	Į	1 ·	<u> </u>

	Bsp. Nr.	2-[]-Propio nylchlorid	Aminosäurekomponents
5	29	[4'-(2"-Chlor-4"-bromphenoxi)- phenoxi]-	L-Methionin
	30	dto.	DL-Leucin
	31	[4'-(4"-Trifluormethylphenoxi)- phenoxi]-	DL-Alanin
	32	dto.	OL-Asparagin
10	33	dto.	4-Aminobuttersäure
	34	dto.	Glycin
	35	dto.	DL-Leucin
	36	[4'-(3",5"-Dichlorpyridyl-2"- oxi)-phenoxi]-	Glycin
15	37	[4'-(6"-Chlorbenzthiazolyl-2"- oxi)-phenoxi]-	L-Alanin
	38	dto.	DL-Leucin
:	39	dto.	2-Alanin
	40	[4'-(2",4"-Dichlorphenoxi)- phenoxi]-	3-Aminobuttersäure- ethylester
20	41	[4'-(2",4"-Dichlorbenzyl)- phenoxi]-	dto.
	42	[4'-(2"-Chlor-4"-bromphenoxi)- phenoxi]-	2-Alaninethylester
	43	dto.	L-Tyrosinethylester
	44	dto.	4-Aminobuttersäure- ethylester
25	45	dto.	L-Leucinmethylester
	46	[4'-(4"-Trifluormethylphenoxi)- phenoxi]-	3-Aminobuttersäure- ethylester

A-x CH.				
	CH3 CHCONH-E-G			ć
×	u	u	Ausbeute (9)	fraktion (T)
√ с1	⁹ н2<(ог) >снс ⁹ н ²	CN	27,3	152
-b	-cH ₂ -	-60062H5	23,5	95
-0-	-cH ₂ -	dto.	o, ô	106–13
-0-	(DL)-CHCH ₂ -	dto.	30,4	őı
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	z /	13 / /	C1 -0CH ₂ - -0CH ₂ - -0- (0L)-CHCH ₂ - CH ₃	C1 $-cH_2^ -cD_2^ 0$ 0 0 0 0 0 0 0 0 0

		C → x-v	CH ₃	NH-E-G			
		ועי					
8 8 6 •	Methode	æ	×		IJ	Ausbeute	rp. oder Re- fraktion (°C) n40
ω	⋖	c1 (O)	-0-	-сн ₂ сн ₂ -	нооэ	25,9	121–3
6	∢	dto.	-0	-CH ₂ -	dto.	23,0	ď.
10	æ	dto.	-0-	(L) >CHCH ^{<c< sup="">2^H5 CH₃</c<>}	dto.	37,0	Ğ.
	ď	dto.	- 6	(L) > CHCH(CH ₃) _{2.}	dto.	15,4	TO.
12	⋖	dto.	.	(OL)>CHCH2CH(CH3)2 dto.	dto.	38,2	120-3
د	⋖	dto.		⁵ H ⁹ >CHC ⁶ H ²	dto.	38,2	Ğı
14	⋖	dto.	-cH2-	(L)>CHCH ₃	dto.	26,2	Ü
<u> </u>					_	_	•.

130025/0032

		O ×-A		CH3 - OCHCONH-E-G	:		E L
88 85 85 85 85 85 85 85 85 85 85 85 85 8	Methode	A	×	E	ن ن	Ausbeute	oder Re- fraktion (v)
15	æ		-CH2-	-(сн ₂) ₃ -	нооэ	39,3	ΰı
16	æ	dto.	-CH2-	-CH ₂ -	dto.	31,8	57
17	æ	dto.	-CH ₂ -	(DL)>CHCH2CH(CH3)2 dto.	dto.	32,7	QI
18	æ	dto.	-CH ₂ -	⁹ снс ⁹ н ²	dto.	37,1	ţ
19	∢.		ė,	(ol)>chch ₃	dto.	25,1	ů1
20	æ	dto.	-0-	-(cH ₂) ₂ -	dto.	29,6	102
21	4	dto.		-CH ₂ -	dto.	27,0	Ğ1

7	
18 2	
be.	
Tat	
-	
g	
בח	
N	
0	
ts	
OF	
•	

٥	Ausbauts oder Refraktion (TC)	35,0 01	35,5	33,6 01	36,8 130-6	33,3	34,7 90-7	C C C
	U	нооэ	dto.	dto.	dto.	dto.	d to.	÷
CH ₃ , ochconh-E-G	LJ	(L)>cμcμ ^{/c2μ5} Cμ ₃	(L)>CHCH2CH2SCH3	(OL)>CHCH2CH(CH3)2 dto.	SH ⁹ CHC(10)		-(cH ₂) ₃	: :
	×	-0-	-0-	-	0	þ	þ	
A-x-	⋖	61-{()	dto.	dto.	dto.	F 3	dto.	
	Methode	ď	4	ď	ď	⋖.	<	
	8 8 6 4 0 •	22	23	24	25	56	27	

		A-x-A		CH ₃ OCHCONH-E-G			
0 2 0 4 0 4	Methode	æ	×	LJ.	IJ	Ausbauts	rp. oder Re- fraktion (°C) n40
29	æ	Br (C)	-0-	(г)>снсн ₂ сн ₂ sсн ₃	нооз	41,7	Ö1
30	∢ .	dto.	-	(DL)>CHCH ₂ CH(CH ₃) ₂ dto.	dto.	39,0	123-6
31	æ	cf.3	-0-	(or)>cHcH ₃	dto.	21,9	ŭ1
32	ပ	dto.	-0-	(or))CHCH ² CONH ₂	dto.	15,3	157
33	æ	dto.	-0-	-(cH ₂) ₃ -	dto.	27,4	Ġ1
34	Œ	dto.	-	-CH ₂ -	dto.	28,2	ស
35	⋖	a to	-0-	(OL)>CHCH2CH(CH3)2 dto.	d to.	33,0	95-101

c	4
,	p H
3	440
ī	
1	9
	בצחום
i	m
1	

		Y ×-v		CH ₃ OCHCONH-E-G			Ĺ
S S F F	Methode	«	×	lu)	_G	Ausbauts	rp. oder Re- fraktion (C) n40 n D
36	₹	C1 \(\sum_{N} \)	-0-	-CH2-	НООО	32,3	96
37	⋖	C. S.	.	(г)>снсн ₃	dto.	34,8	109
38	⋖	dto.	þ	(OL)>CHCH2CH(CH3)2 dto.	dto.	27,0	108
39	⋖	dto.	6	-(cH ₂) ₂ -	dto.	33,2	109
40	ω.	g -	ę .	CH ³ (DL)-CHCH ₂ -	C0002 HS	34,0	1,5510
		.					

		A-X-A		CH ₃ + OCHCONH-E-G			ı
BBD. Nr.	Methode	A	×	ш	ប	Ausbeute (g)	rp. oder Re- fraktion (°C)
41	œ		-c _{H2} -	-сн(сн ₃)сн ₂ -	cooc ₂ H ₅	21	1,5452
42	œ	a a	Ö	-cH ₂ cH ₂ -	COOC ₂ H ₅	66	Fp: 80 %
£4	æ	dto.	-0-	-6нсн ₂	COOC ₂ H ₅	60	ŭ
44	ω	dto.	-0-	-CH2CH2CH2-	COOC ₂ H _S	30	1,5652
45	ω.	dto.	-0-	-снсн ₂ сн(сн ₃) ₂	COOCH3	32	1,5574
46	ω.	cr ₃	-0-	-сн(сн ₃)сн ₂ -	COOC ₂ H ₅	31	1,5093

Beispiel 47 (Arbeitsweise nach Methode A)

2-[4'-(4"-Trifluormethylphenoxi)-phenoxi]-propionyl-L-prolin

- 5 11,5 g L-Prolin und 300 ml 1-n-NaOH werden bei 5 ℃ vorgelegt und unter Kühlung mit einer Lösung von 34,8 g (2-[4'-(4*-Trifluor-methylphenoxi)-phenoxi]-propionylchlorid in 30 ml Toluol so langesem versetzt, daß 15 ℃ nicht überschritten werden. Man rührt zwei Stunden bei Raumtemperatur, ethert aus und säuert die wäßrige
- 10 Phase mit halbkonzentrierter HCl bis zur Kongoreaktion an. Dann ethert man wiederum aus, trocknet die Etherphase mit Na₂SO₄, filtriert und rotiert im Vakuum ab. Es verbleiben 26,1 g Produkt als Öl.

15 Ber. C 59,7 H 4,7 N 3,3 Gef. C 59,6 H 4,7 N 3,2

Beispiele 48 bis 59

20 Analog Beispiele 2 und 47 wurden folgende Verbindungen hergestellt.

	E-6	-снсн <mark>2</mark> соин ₂ соон	спон соон	+сн ² соон	-cH ₂ c00c ₂ H ₅	-сн ² соон	-сн ₂ сн ₂ соон
	R3	±	x	æ	æ	æ	x
9-	æ	ı	ı	ı	•	-cH2CH2-	
R1 0 R3	R ¹	E E	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃	CH ₃
A-x ()	×	-0-	! 0	-0-	-0-	0	10
	A	C1 CO	dto.	dto.	dto.	dto.	
	Bsp. Nr.	48	49	20	51	52	ស

Tabelle 3

	E-G	^S H ^Z 2002 ^Z H2 ^Z H2-	-сн ₂ сн ₂ соон	-CH2COOC2H5	- CHCOOH	CHCH2CH3CH3	-сн2соон
	R3	Ŧ	ĸ	Ŧ	r	I	I
3-3-	6 0	ı	-CH=CH-	-CHacH-	-сн ₂ сн ₂ -	ı	1
R ¹ 0 R ³ }- ocH-B-C-N-E-G	R	cH ₃	CH ₃	CH ₃	CH3	£ 23	E 3
4-x-(O)	×	-0CH ₂ -	101	0	-0	-CH2-	-CH ₂ -
	¥	-{(0)-13	r ₃ c	dto.	dto.	Z S	CI CO II
	Bsp. Nr.	54	55	56	57	88	59

Beispiel 60

Dieses Beispiel zeigt die herbizide Wirkung der neuen Verbindungen bei einer Vorauflaufbehandlung des Bodens.

5 Samen bzw. Rhizome verschiedener annueller und perennierender Ungräser wurden in Töpfe ausgesät und die als benetzbare Pulver oder Emulsionskonzentrat formulierten erfindungsgemäßen Mittel auf die Erdoberfläche gesprüht. Als Vergleichssubstanz diente Phenoxipropionyl-DL-alanin. Nach vier Wochen Standzeit im Ge10 wächshaus wurde die prozentuale Schädigung der Versuchspflanzen im Vergleich zu Unbehandelt visuell bonitiert.

Dabei ergaben sich die in nachstehender Tabelle 4 dargestellten Versuchsergebnisse, welche klar belegen, daß die erfindungsge15 mäßen Verbindungen gegen viele wirtschaftlich wichtige annuelle Ungräser eine hervorragende herbizide Wirkung aufweisen.

Die in der Tabelle verwendeten Abkürzungen bedeuten:

20 AVF = Avena

ALM = Alopecurus

SAL = Setaria

POA = Poa

LOM = Lolium

25 ECG = Echinochloa

Die Dosierung ist als kg Aktivsubstanz pro Hektar angegeben. Tabella 4

IBDETTE 4							
	Dosieruna		% Sch	ädigung	bei		
	(kg AS/ha)	AVF	ALM	SAL	POA	LOM	ECG
12	2,4	90	90	100	100	100	100
30	2,4	100	100	100	100	100	100
27	2,4	100	100	100	100	100	100
25	2,4	90	100	100	100	100	100
5	2,4	100	100	100	100	100	100
	Verb. nach Bsp. Nr. 12 30 27 25	Verb. nach Bsp. Nr. Dosierung (kg AS/ha) 12 2,4 30 2,4 27 2,4 25 2,4	Verb. nach Bsp. Nr. Dosierung (kg AS/ha) AVF 12 2,4 90 30 2,4 100 27 2,4 100 25 2,4 90	Verb. nach Bsp. Nr. Dosierung (kg AS/ha) % Sch 12 2,4 90 90 30 2,4 100 100 27 2,4 100 100 25 2,4 90 100	Verb. nach Bsp. Nr. Dosierung (kg AS/ha) % Schädigung AVF % Schädigung AVF 12 2,4 90 90 100 30 2,4 100 100 100 27 2,4 100 100 100 25 2,4 90 100 100	Verb. nach Bsp. Nr. Dosierung (kg AS/ha) % Schädigung bei AVF SAL POA 12 2,4 90 90 100 100 30 2,4 100 100 100 100 27 2,4 100 100 100 100 25 2,4 90 100 100 100	Verb. nach Bsp. Nr. Dosierung (kg AS/ha) % Schädigung bei 12 2,4 90 90 100 100 100 30 2,4 100 100 100 100 100 27 2,4 100 100 100 100 100 25 2,4 90 100 100 100 100

	Verb. nach	Dosierung	% Schädigung bei					
	Bsp. Nr.	(kg AS/ha)	AVF	ALM	SAL	PDA	LOM	ECG
	6	2,4	90	100	100	90	100	100
	1	2,4	90	90	100	90	100	100
	39	2,4	90	100	100	100	100	100
5	38	2,4	98	100	100	100	100	100
J	37	2,4	100	100	100	100	100	100
	20	2,4	85	100	100	90	100	100
	28	2,4	100	100	100	100	100	100
	34	2,4	100	100	100	100	100	100
10	13	2,4	90	90	100	100	100	100
	9	2,4	90	95	100	100	100	· 100
	16	2,4	100	100	100	98	100	100
	15	2,4	100	100	100	100	100	100
	14	2,4	100	100	100	100	100	100
15	24	2,4	90	98	98	90	98	100
	21	2,4	95	99	100	90	100	100
	22	2,4	95	99	100	100	100	100
	19	2,4	95	99	100	95	100	100
	23	2,4	95	100	100	95	100	100
20	42	2,4	95	95	100	95	98	98
	45	2,4	95	98	100	98	100	100
	43	2,4	95	95	100	90	98	98
	26	2,4	90	98	100	95	100	100
	44	2,4	90	90	100	98	100	100
25	29	2,4	90	90	100	98	100	98
	41	2,4	60	98	100	100	98	98
	18	2,4	90	98	100	95	99	98
	17	2,4	90	95	98	98	100	100
	10	2,4	95	95	98	98	100	100
30	32	2,4	95	100	100	100	100	100
	47	2,4	90	98	100	98	98	100
			1		1	1	i	ŧ !

	Verb. nach	Dosierung		% :	Schädig	ung bei		
	Bap. Nr.	(kg AS/ha)	AVF	ALM	SAL	POA	LOM	ECG
	46	2,4	90	95	100	98	98	100
	33	2,4	95	98	100	100	100	100
	31	2,4	95	98	100	100	100	100
5	35	2,4	95	99	100	100	100	100
	2	2,4	98	100	100	100	100	100
	36	2,4	98	100	100	100	100	100
	7	2,4	90	98	100	100	100	100
	11	2,4	95	100	190	1 0 0	10 0	100
10	40	2,4	90	90	98	98	98	98
	8	2,4	90	95	100	98	100	. 98
	Vergleich ⁺⁾	2,4	40	55	85	95	80	75
	_	0,6	40	40	80	65	45	50

15 +) Phenoxipropionyl-DL-alanin

Die ausgezeichnete Vorauflaufwirkung gegen schwer bekämpfbare perennierende Schadgräser wie Agropyron repens (AGR) und Cynodon dactylon (CND) zeigte Tabelle 5.

Tabelle 5

20

25	Verb. nach Bsp. Nr.			gung bei CND
20	32	2,4	95	20
	47	2,4	90	90
	7	2,4	90	100
	33	2,4	100	70
30	31	2,4	95	90
	3 5	2,4	100	95
	1			Į.

	Verb. nach	Dosierung	% Schädi	hädigung bei	
	Bsp. Nr.	(kg AS/ha)	AGR	CND	
5	2	2,4	90	90	
	36	2,4	95	60	
	7	2,4	95	40	
	34	2,4	90	90	
	16	2,4	90	0	
10 .	37	2,4	90	50	
	39	2,4	90	50	
	25	2,4	90	90	
	5	2,4	90	90	
	Vergleich	2,4	0	0	

15

Beispiel 61

Dieses Beispiel zeigt den Einsatz erfindungsgemäßer Verbindungen 20 als Nachauflaufherbizide.

Samen bzw. Rhizome verschiedener einjähriger und mehrjähriger
Schadgräser wurden in Töpfe ausgesät und im Gewächshaus angezogen.
Drei Wochen nach der Aussaat wurden die als Spritzpulver oder
Emulsionskonzentrat formulierten Verbindungen auf die Pflanzen
gesprüht. Nach vierwöchiger Standzeit im Gewächshaus wurde die
prozentuale Schädigung der Versuchspflanzen im Vergleich zu Unbehandelt optisch bonitiert.

30 Es zeigte sich, daß die neuen Verbindungen gegen ein breites
Spektrum von Ungräsern hervorragend herbizid wirksam sind. Einige
wiesen auch bei mehrjährigen Schadgräsern eine beachtliche
herbizide Wirkung auf (Tabelle 6).

130025/0032

Tabelle 6

	Verb. nach	Dosierung		% Schä	digung	bei	
5	Bsp. Nr.	(kg AS/ha)	AVF	ALM	SAL	LOM	ECG
	5	2,4	100	100	95	100	100
	6	2,4	70	100	90	100	100
	39	2,4	90	90	95	100	100
	37	2,4	100	100	60	100	100
10	28	2,4	50	100	100	100	100
	34	2,4	100	95	100	100	100
	16	2,4	60	95	50	50	95
	32	2,4	100	100	100	100	100
	47	2,4	90	100	100	95	100
15	46	2,4	100	100	100	100	100
	33	2,4	100	100	100	100	100
	31	2,4	100	100	100	98	100
	35	2,4	100	100	100	100	100
	17	2,4	50	100	100	60	100
20	11	2,4	30	40	100	70	100
	45	2,4	80	90	100	100	100
	26	2,4	85	100	100	100	100
	29	2,4	60	60	100	80	100
	24	2,4	50	60	80	40	100
25	Vergleich ⁺⁾	2,4	25	20	20	0	20

⁺⁾Phenoxipropionyl-DL-alanin

30 Die Nachauflaufwirkung der neuen Verbindungen auf perennierende Ungräser zeigt Tabelle 7.

130025/0032

Tabelle 7

_	Verb. nach Bsp. Nr.	Dosierung (kg AS/ha)	% Schädi AGR	gung bei CND
5	31	2,4	100	90
	32	2,4	40	0
	33	2,4	60	50
	34	2,4	50	80
10	35	2,4	50	50
,,,	39	2,4	70	0
	37	2,4	80	0
	46	2,4	85	80
	Vergleich +)	2,4	20	0

+) phenoxipropionyl-DL-alanin

Beispiel 62

15

20 Ähnlich wie im Beispiel 40 beschrieben, wurden die erfindungsgemäßen Verbindungen im Vorauflaufverfahren hinsichtlich der
Verträglichkeit an Kulturpflanzen geprüft. Die in Tabelle 8
zusammengestellten Versuchsergebnisse zeigen, daß von den dort
genannten Kulturen auch die recht hohe Dosierung von 2,4 kg
25 Aktivsubstanz/ha ohne wesentliche Schäden toleriert wird. Die
Verbindungen können deshalb zur selektiven Unkrautbekämpfung
in Kulturpflanzenbeständen eingesetzt werden.

Tabelle 8

1	u-b sab	Dosierung Schädigung der Kulturpflanzen in %						
	Verb. nach Bsp. Nr.	(kg AS/ha)	Weizen	Zuckerrüben	Sojabohnen	Baumwolle		
	12	2,4	3	0	0	0		
	1	2,4	O	0	0	0		
	13	2,4	0	0	0	0		
	9	2,4	o	0	0	0		
10	25	2,4	0	0	5	0		
10	20	2,4	0	0	0	0		
	5	2,4	65	0	0	0		
	30	2,4	5	0	0	. 0		
	27	2,4	0	o	0	0		
15	28	2,4	0	O	2	0		
15	34	2,4	80	0	0	0		
	16	2,4	5	o	0	0		
	15	2,4	0	5	0	O		
	14	2,4	0	0	0	0		
20	6	2,4	80	0	5	5		
20	38	2,4	90	0	0	0		
	45	2,4	0	0	0	0		
	26	2,4	0	0	0	0		
	44	2,4	10	O	0	0		
25	29	2,4	10	0	0	0		
	32	2,4	100	0	0	5		
	47	2,4	100	O	0	0		
	7	2,4	80	0	0	0		
	39	2,4	90	0	0	0		
30	37	2,4	_	O	0	0		
30	2	2,4	80	o	0	0		
	36	2,4	95	5	0	0		

Beispiel 63

Auch im Nachauflaufverfehren wurden die erfindungsgemäßen Verbindungen nach der in Beispiel 6 angegebenen Methode auf ihre Selektivität an Kulturpflanzen geprüft. Die Versuchsergebnisse (Tabelle 9) zeigen, daß die Kulturpflanzen solche Behandlungen ohne Schädigung tolerieren, d. h. die neuen Verbindungen sind zur selektiven Bekämpfung von Ungräsern im Nachauflaufverfahren ebenfalls brauchbar.

10

Tabelle 9

	Verb. nach	Dosisrung	Schä	digung der Ku	lturpflanzen Sojabohnen	in %
15	Bsp. Nr.	(kg AS/ha)	Merzeu	Zuckerrüben	30 Jabonnen	
	5	2,4	40	5	0	0
	6	2,4	100	0	0	5
	39	2,4	100	5	0	0
20	37	2,4	70	0	0	0
	28	2,4	0	0	0	0
	16	2,4	0	0	0	0
	32	2,4	60	0	0	0
	45	2,4	0	0	0	0
25	46	2,4	100	0	0	0
23	24	2,4	o	0	0	0
	29	2,4	0	0	0	× 0

30 Beispiel 64

Mycelstücke (Ø 0,5 cm) der Pilze Coniophora puteana und Poria monticola wurden in Petrischalen auf Nährboden (Biomalz-Agar für Pilze) im Zentrum aufgebracht; dem Agar waren zuvor im flüssigen Zustand die neuen Verbindungen in den in Tabelle 10 angegebenen Konzentrationen zugesetzt worden. Acht Tage nach der Beimpfung der Platten wurde der Durchmesser des Pilz-Mycels auf dem Agar ausgemessen und die durch die Präparate hervorgerufene Wachstumshemmung ausgedrückt in %, bezogen auf die Kontrolle (= beimpfter Agar ohne Wirkstoffzusatz = 0 % Hemmung), bestimmt.

Tabelle 10

5

	Ver. nach	Pilz	Hemmung von Cp und Pm in % bei mg Wirkstoff/Liter Agar				
10	Bsp. Nr.		100	50	10	5	
	1	Pm 1)	100	0			
	8	Cp 2)	100	100	80	50	
	9	Ср	80	0			
		Pm	100	100	50	50	
15	10	Ср	80	0			
		Pm	80	0			
	11	Ср	80	0			
		Pm	80	0		1	
	14	Ср	80	0			
20		Pm	80	0			
	15	Ср	80	0			
		Pm	100	100	80	50	
	16	Ср	80	0			
		Pm	80	0			
25	19	Ср	80	0			
	22	Ср	80	0	į		
		Pm	80	0			

¹⁾ Poria monticola

Beispiel 65

30

Jeweils 0,02 ml einer Sporensuspension von Penicillium funiculosum wurden wie in Beispiel 64 angegeben auf Nährböden, die die 35 zu testenden Substanzen enthielten, tropfenförmig aufgebracht. Dem Agar waren zuvor im flüssigen Zustand die beanspruchten

130025/0032

²⁾ Conioph ora puteana

Verbindungen in den in Tabelle 11 angegebenen Konzentrationen zugesetzt worden. Sechs Tage nach der Beimpfung der Platten wurde der Durchmesser der Pilzkolonien auf dem Agar ausgemessen und die durch die Präparate hervorgerufene Wachstumshemmung ausgedrückt in %, bezogen auf die Kontrolle (= beimpfter Agar ohne Wirkstoffzusatz = 0 % Hemmung), bestimmt.

Tabelle 11

•	-	
4	-	1

Verb. nach Bsp. Nr.	Hemmung in % bei mg Wirkstoff/Liter Agar				
	100	50	10		
10	100	80	0	•	

15

Beispiel 66

Die Versuche wurden methodisch entsprechend Beispiel 65 durch-20 geführt. Die beanspruchten Verbindungen wurden hier gegen Ulocladium consortiale getestet.

Tabelle 12

25

Verb. nach Bsp. Nr.	Hemmung in % bei mg Wirkstoff/Liter Agar			
	100	50	10	
45	100	60	0	

Beispiel 67

Jeweils 0,02 ml einer Bakteriensuspension von Bacillus subtilis wurden in Petrischalen auf Nährboden (Standard-I-Nähragar
für Bakterien) tropfenförmig aufgebracht; dem Agar waren zuvor
in flüssigem Zustand die neuen Verbindungen in den in Tabelle 13
angegebenen Konzentrationen zugesetzt worden. Die mit Bakterien
beimpften Platten wurden nach vier Tagen wie in Beispiel 64 angegeben ausgewertet.

10

Tabelle 13

	Verb. nach	erb. nach Hemmung in % bei mg Wirkstoff/Liter				
15	Bsp. Nr.	100	50	10		
	12	100	0			
	13	80	0			
	15	100	0			
20	17	100	100	0		
	18	100	100	0		
	30	100	90	0		
	35	90	0 .			